Sur les acides m-nitrobromocinnamiques

Autor(en): **Reich, S.**

Objekttyp: **Article**

Zeitschrift: **Archives des sciences physiques et naturelles**

Band (Jahr): **41 (1916)**

PDF erstellt am: **25.05.2024**

Persistenter Link: https://doi.org/10.5169/seals-742647

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.
Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.
Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek*
ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://www.e-periodica.ch

$$CH_3\text{-}N<\begin{matrix}CH_2\text{-}CO\\CH_2\text{-}CO\end{matrix}>NH \qquad CH_3\text{-}N<\begin{matrix}CO\text{-}CO\\CO\text{-}CO\end{matrix}>NH$$

VI VII

$$H_2N\text{-}CO\text{-}CH_2\text{-}N<\begin{matrix}CH_2\text{-}CO\\CH_2\text{-}CO\end{matrix}>NH \qquad HO_2C\text{-}CH_2\text{-}N<\begin{matrix}CO\text{-}CO\\CO\text{-}CO\end{matrix}>NH$$

VIII IX

$$C_6H_5\text{-}N<\begin{matrix}CH_2\text{-}CO\\CH_2\text{-}CO\end{matrix}>NH \qquad (NO_2)_2C_6H_3\text{-}N<\begin{matrix}CH_2\text{-}CO\\CH_2\text{-}CO\end{matrix}>NH$$

X XI

$$HN<\begin{matrix}CH(CH_3)\text{-}CO\\CH(CH_3)\text{-}CO\end{matrix}>NH \qquad HN<\begin{matrix}CH(CH_3)\text{-}CO\\CH(CH_3)\text{-}CO\end{matrix}>N\text{-}NH_4$$

XII XIII

$$NO_2\text{-}N<\begin{matrix}CH(CH_3)\text{-}CO\\CH(CH_3)\text{-}CO\end{matrix}>NH \qquad CH_3\text{-}CO\text{-}N<\begin{matrix}CH(CH_3)\text{-}CO\\CH(CH_3)\text{-}CO\end{matrix}>NH$$

XIV XV

$$HN\left(C<\begin{matrix}CH_3\\CH_3\\CH_3\end{matrix}\right)_2 \qquad HN<\begin{matrix}C(CH_3)_2\text{-}CO\\CO\text{-}C(CH_3)_2\end{matrix}>NH$$

XVI XVII

$$\begin{matrix}CH_3\\CH_3\end{matrix}>C<\begin{matrix}N\left(C<\begin{matrix}CH_3\\CH_3\\CONH_2\end{matrix}\right)_2\\N\left(C<\begin{matrix}CONH_2\\CH_3\\CH_3\end{matrix}\right)_2\end{matrix}$$

XVIII

S. Reich (Genève). — *Sur les acides m-nitrobromocinnamiques* (avec M. S. Kœhler et Mlle E. Lubeck).

En faisant agir la potasse alcoolique sur l'acide m-nitro-phényl-αβ- dibromopropionique, on obtient l'acide m-nitro-α-bromocinnamique, $NO_2\text{-}C_6H_4\text{-}CH{=}CBr\text{-}COOH$, fusible à 116°. Sous l'influence de certains agents chimiques ou de la lumière solaire, cet acide se convertit en un stéréo-isomère qui fond à 217°.

En faisant agir l'acide bromhydrique sur l'acide m-nitro-phénylpropiolique, on obtient l'acide m-nitro-β-bromocinnamique, $NO_2\text{-}C_6H_4\text{-}CBr{=}CH\text{-}COOH$, fusible à 186°. Exposé à la lumière solaire, cet acide se transforme en un stéréo-isomère qui fond à 132°. Les auteurs ont fait une étude comparée des propriétés additives de ces quatre acides et des phénomènes d'isomérisation auxquels ils donnent lieu.

A. Bistrzycki et W. Schmutz (Fribourg). — *De l'action des 1,2-diamines sur quelques lactones.*

Les 1,2-diamines peuvent, comme l'ammoniaque, entrer en réaction avec les lactones. Les auteurs ont examiné à ce point de